This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problems Mailbox.

THIS PAGE BLANK (USPTO)



(9) BUNDESREPUBLIK
DEUTSCHLAND

Offenlegungsschrift DE 195 49 147 A 1

(5) Int. Cl. 6: G 01 N 27/403 F 01 N 9/00

F01 N 9/00 F02 D 41/14



DEUTSCHES PATENTAMT

21 Aktenzeichen:

195 49 147.5

2 Anmeldetag:

29. 12. 95

Offenlegungstag:

3. 7.97

(7) Anmelder:

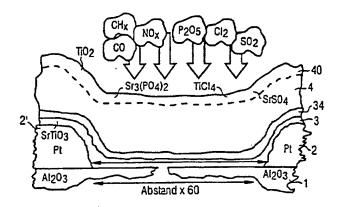
Siemens AG, 80333 München, DE

② Erfinder:

Hacker, Birgitta, Dr., 80333 München, DE; Leiderer, Hermann, Dr., 93086 Wörth, DE; Hahn, Dieter, Dipl.-Phys., 92421 Schwandorf, DE; Lemire, Bertrand, Dr., 93055 Regensburg, DE; Kornely, Susanne, Dipl.-Min., 80689 München, DE; Meixner, Hans, Prof. Dr., 85540 Haar, DE

Prüfungsantrag gem. § 44 PatG ist gestellt

- (54) Gassensor
- Um das aus einem Titanat bestehende Sensorelement schneller \(\lambda\)-Sonden vor den im Abgas enthaltenen Chlor-, Phosphor- und Schwefelverbindungen zu schützen, wurde angeregt, die sauerstoffempfindlichen Sensorbereiche mit einer porösen SrTiO₃-Schicht abzudecken. Trotz ihrer hohen Lebensdauer kommen entsprechende λ-Sonden bisher nicht zum Einsatz, da deren Ausgangssignal aufgrund der Kontamination der Schutzschicht eine zu große Drift zeigt. Eine poröse Al₂O₃-Dickschicht (34) deckt die durch zwei Pt-Elektroden (2, 2') kontaktierte, auf einem Al₂O₃-Substrat (1) abgeschiedene SrTiO₃-Schicht (3) des vorgeschlagenen elektrisch ab. Die Sauerstoffsensors Al₂O₃-Schicht (34) trägt die dem Abgas ausgesetzte und vorzugsweise ebenfalls aus SrTiO3 bestehende Schutzschicht (4). Dieser Aufbau gewährleistet, daß das den Sauerstoffpartialdruck repräsentierende Ausgangssignal des Sensors nur noch vom Widerstand bzw. Leitwert der nicht kontaminierten SrTiO2-Sensorschicht (3) abhängt.



Beschreibung

Abgassensoren sind in der Regel einem mehrere reaktive Komponenten enthaltenden Gasgemisch ausgesetzt. Besteht das gasempfindliche Element aus einem Metalloxid, so nutzt man die üblicherweise bei höheren Temperaturen ablaufenden reversiblen Wechselwirkungen (Volumenreaktionen, Adsorbtions- und Desorptionsprozesse) des Sensormaterials mit dem Zielgas, um dessen Konzentration bzw. Partialdruck zu messen. 10 Häufig wechselwirkt das Metalloxid aber auch noch mit anderen Komponenten des Gasgemisches. Hierbei kann es sich insbesondere um chemische Reaktionen handeln, welche letztendlich zur Zerstörung der nur wenige µm dicken Sensorschicht führen bzw. deren Eigenschaften 15 sorschicht. in irreversibler Weise ändern können. Um die geforderte hohe Lebensdauer und Zuverlässigkeit der Gassensoren zu gewährleisten, müssen solche Reaktionen unbedingt vermieden werden. Lösen läßt sich dieses Problem beispielsweise durch Abdecken der gasempfindlichen 20 Sensorbereiche mit einer porösen Schutzschicht, deren Material die das Metalloxid schädigenden Stoffe chemisch bindet.

Stand der Technik

Der aus [1] bekannte, in Fig. 1 im Querschnitt dargestellte Sauerstoffsensor einer schnellen λ-Sonde besteht im wesentlichen aus den beiden auf einem Al₂O₃-Substrat 1 angeordneten Kammelektroden 2/2', der sauer- 30 stoffempfindlichen SrTiO3-Schicht 3 und einer porösen SrTiO₃-Schutzschicht 4. Die die sauerstoffempfindlichen Sensorbereiche vollständig abdeckende Schutzschicht 4 ist dem Abgas eines Verbrennungsmotors ausgesetzt. Neben Stickoxiden (NOx), Kohlenmonoxid 35 (CO) und Kohlenwasserstoffen (CHx) enthält das Abgas aufgrund des Abriebs und der dem Kraftstoff bzw. Motoröl zugesetzten Additive unter anderem auch SiO2, MnO₂, Fe₂O₃, P₂O₅, Cl₂ und SO₂. Die gasförmigen Verbindungen reagieren mit dem Strontium (Sr) und dem 40 Titan (Ti) der Schutzschicht 4 beispielsweise zu TiO2, Sr₃(PO₄)₂, TiCl₄ und SrSO₄ und gelangen daher nicht zur sensitiven Schicht 3. Außerdem fängt die Schutzschicht 4 die SiO₂-, MnO₂- und Fe₂O₃-Partikel ab. Die SrTiO₃-Schutzschicht 4 verlängert die Lebensdauer des 45 bekannten Sauerstoffsensors erheblich. Von Nachteil ist allerdings die beobachtete Drift des Sensorsignals im Langzeitbetrieb.

Gegenstand/Vorteile der Erfindung

Gegenstand der Erfindung ist ein Sensor, den man einem aggressive Komponenten enthaltenden Gasgemisch längere Zeit ohne Schaden zu nehmen aussetzen kann und dessen Ausgangssignal auch im Langzeitbe- 55 trieb nur eine vernachlässigbar kleine Drift zeigt. Ein Gassensor mit den in Patentanspruch 1 angegebenen Merkmalen besitzt diese Eigenschaften. Die abhängigen Ansprüche betreffen Weiterbildungen und Ausgestaltungen des Sensors.

Die Erfindung ermöglicht beispielsweise den Bau einer schnellen λ-Sonde zur zylinderselektiven Regelung der Luftzahl. Das Ausgangssignal der λ-Sonde hängt nur noch vom Widerstand bzw. Leitwert der durch Elektroden kontaktierten sauerstoffempfindlichen Sen- 65 sorschicht ab. Es wird nicht mehr von der Kontamination und dem allmählichen Abbau der dem Abgas ausgesetzten Schutzschicht des Sensors beeinflußt.

Die Erfindung wird im folgenden anhand der Zeichnungen erläutert. Es zeigen:

Fig. 1 den bekannten Sauerstoffsensor im Querschnitt;

Fig. 2 den erfindungsgemäßen Sauerstoffsensor im Ouerschnitt;

Fig. 3 die Struktur und Abfolge der Schichten im erfindungsgemäßen Sauerstoffsensor;

Fig. 4 die Kennlinien eines Sauerstoffsensors ohne Schutzschicht und des erfindungsgemäßen Sauerstoff-

Fig. 5 die Kennlinie einer Ta-dotierten SrTiO₃-Sen-

Ausführungsbeispiele der Erfindung

Aufbau eines Sauerstoffsensors

Wie der aus [1] bekannte Sauerstoffsensor besitzt auch der in den Fig. 2 und 3 im Querschnitt dargestellte Sensor zwei auf einem Al₂O₃- oder BeO-Substrat 1 angeordnete, beispielsweise aus Platin bestehende Kamm-25 elektroden 2, 2'. Als sauerstoffempfindliches Element dient eine die Kammelektroden 2/2' leitend verbindende Schicht 3 aus Strontiumtitanat (SrTiO₃). Die etwa 1 μm-50 μm dicke Schicht 3 kann man durch Aufsputtern, Siebdrucken oder Anwendung eines CVD-Verfahrens erzeugen. Auf ihr ist eine elektrisch isolierende, poröse Schicht 34 abgeschieden. Die vorzugsweise aus Aluminiumoxid (Al₂0₃), Magnesiumoxid (MgO) oder po-Siliziumoxid (SiO₂)bestehende, 3 μm-100 μm dicke Schicht 34 wird mittels Siebdruck oder durch Anwendung eines anderen Verfahrens der Dickschichttechnologie hergestellt. Sie trägt die dem Abgas ausgesetzte, etwa 5 μm – 100 μm dicke siebgedruckte Schutzschicht 4. Im einfachsten Fall fertigt man die poröse Schutzschicht 4 und die sauerstoffsensitive Schicht 3 aus demselben Material. Die Schutzschicht 4 besteht also insbesondere aus Strontiumtitanat (SrTiO₃), wobei das SrTiO₃ gegebenenfalls noch Zusätze wie beispielsweise Ca oder Mg enthalten kann. In Frage kommen aber auch temperaturbeständige, auf der Isolatorschicht 34 haftende Materialien, welche sich hinsichtlich der Reaktion mit den im Abgas vorhandenen Schadstoffen chemisch ähnlich verhalten wie das Sauerstoffempfindliche Titanat. Zu nennen sind hier beispielsweise Bariumtitanat (BaTiO₃) und Calziumtitanat 50 (CaTiO₃).

Aus Gründen der Übersichtlichkeit sind die den Kammelektroden 2/2' zugeordneten Anschlußleitungen, deren Passivierung, der Temperaturfühler, die als Heizelemente dienenden Pt-Widerstandsschichten und das den Sensor aufnehmende Gehäuse nicht dargestellt. Eine Beschreibung dieser Komponenten findet sich in [1] (siehe hier insbesondere die Fig. 2 bis 4 und den zugehörigen Beschreibungsteil in Spalte 2, Zeile 30 ff.).

Der kontaminierte Bereich der Schutzschicht 4 ist in 60 Fig. 2 mit 40 bezeichnet. Hier lagern sich die durch Reaktion des Titan und des Strontiums mit den Abgaskomponenten P₂O₅, Cl₂ und SO₂ entstehenden Produkte TiO₂, TiCl₄, Sr₃(PO₄)₂ und SrSO₄ ab, wobei sich die Zusammensetzung und Dicke der kontaminierten Schicht 40 auch als Folge der Verunreinigung durch Fe₂O₃-, SiO₂- und MnO₂-Partikel ständig ändert. Im bekannten Sensor führt dieser Effekt zu einer Drift seines Ausgangssignals, da der gemessene Sensorwiderstand Rtotal

bzw. Leitwert $1/R_{total}$ gemäß Gleichung (1) (Reihenwiderstände sind nicht berücksichtigt) auch vom Widerstand bzw. Leitwert der kontaminierten Schicht 40 abhängt.

 $1/R_{total} = 1/R_{Schutzschicht} + 1/R_{kontam.Schicht} + 1/R_{Sensorschicht}$ (1)

Die Kontamination und der Abbau der Schutzschicht 4 beeinflussen das Ausgangssignal des erfindungsgemä- 10 Ben Sensors hingegen nicht. Hier sorgt die Al₂O₃-Schicht 34 für eine elektrische Isolation der von den Kammelektroden 2/2' kontaktierten Schicht 3, so daß der gemessene Leitwert 1/R_{total} nur noch eine Funktion f(pO₂) des Sauerstoffpartialdrucks pO₂ ist (s. 15 Gleichung (2)).

 $1/R_{total} = 1/R_{Sensorschicht} = f(p_{O2})$ (2)

Die Fig. 4 zeigt die Kennlinien eines SrTiO₃-Sensors 20 ohne Schutzschicht und des erfindungsgemäßen Sauerstoffsensors. Dargestellt ist die Leitfähigkeit der Sensoren in Abhängigkeit vom Sauerstoffpartialdruck, wobei die Sensortemperatur jeweils T = 900°C betrug. Quadrate symbolisieren die Meßwerte der SrTiO₃-Schicht, 25 Dreiecke die Meßwerte des Sensors gemäß Fig. 2. Man erkennt, daß die aus der Isolatorschicht 34 und der Schutzschicht 4 bestehende Struktur die Sensorkennlinie nicht verändert.

Sauerstoffsensor mit eindeutiger Kennlinie

Um auch bei hohen Sauerstoffkonzentrationen noch eine eindeutige Abhängigkeit der Leitfähigkeit vom Partialdruck zu erhalten, wird die SrTiO₃-Schicht 3 mit einem Donator (Ta, La, W, Nb) dotiert. Als Folge dieser Dotierung bleibt das O₂-sensitive Material innerhalb des interessierenden Meßbereichs immer n-leitend und die Leitfähigkeit nimmt mit steigendem Sauerstoffpartialdruck stetig ab. In Fig. 5 ist die entsprechende Kennlinie einer Ta-dotierten SrTiO₃-Schicht dargestellt (Sensortemperatur: T = 900°C). Die Ta-Konzentration beträgt etwa 0,1%-1%. Ein für alle auftretenden O₂-Partialdrücke n-leitendes Sensormaterial (z. B. CeO₂) bedarf demgegenüber keiner Dotierung.

Falls man den oben beschriebenen Sauerstoffsensor als schnelle λ-Sonde einsetzen will, sollte sein Signalhub (Ausganssignal in mageren Abgasgemischen/Ausgangssignal in fetten Abgasgemischen) möglichst groß sein. Dies läßt sich durch Versehen der isolierenden Zwi- 50 schenschicht 34 und/oder der Schutzschicht 4 mit einem Katalysator (Pt, Rh oder Mischungen dieser Stoffe) erreichen. Den Katalysator kann man beispielsweise naßchemisch aufbringen (Imprägnieren mit H2PtCl6/Tempern), aufsputtern oder aufdampfen. Er bewirkt eine 55 Ausreaktion des zu messenden Gasgemisches, bevor es die Sensorschicht 3 erreicht. Da der Sensor dann sehr hohe Sauerstoffpartialdrücke detektieren muß, verwendet man vorteilhafterweise Ta-dotiertes SrTiO3 als Sensormaterial. In Frage kommen aber auch andere, im 60 relevanten O2-Partialdruckbereich n-leitende Metalloxide wie CeO₂.

Ausgestaltungen und Weiterbildungen

Die Erfindung ist nicht auf die beschriebenen Ausführungsbeispiele beschränkt. Sie findet in allen Bereichen der Gassensorik Anwendung, wo eine elektrische Ent-

kopplung eines Sensorelements von einer Deck-, Schutz- oder Opferschicht erforderlich oder wünschenswert ist. So läßt sich der oben beschriebene Schichtenaufbau (Sensorelement-Isolator-Deckschicht) beispielsweise auch in anderen Sauerstoffsensoren (Metalloxid: BaTiO3, Ga2O3, CeO2, TiO2, WO3), Sonden zur Überwachung der Katalysatorfunktion (Metalloxid: SrTiO3, BaTiO3, TiO2, Ga2O3), Sonden zur Stickoxiddetektion (Metalloxid: AlVO4, FeVO4), Ammoniaksensoren (Metalloxid: WO3, AlVO4, FeVO4) und anderen, Abgasen ausgesetzten Sensoren verwirklichen. Die Schutzschicht 4 selbst kann hierbei auch aus mehreren, jeweils andere Schadstoffe chemisch bindenden Schichten bestehen.

Literatur

[1] DE 43 39 737 C1

Patentansprüche

1. Gassensor mit einem Sensorelement (3), dessen elektrischer Widerstand bzw. Leitwert vom Partialdruck eines nachzuweisenden Gases abhängt, einem das Sensorelement (3) kontaktierenden Elektrodensystem (2, 2') und einer einem Gasgemisch ausgesetzten porösen ersten Schicht (4), wobei die erste Schicht (4) aus einem Material besteht, das eine das Sensorelement (3) schädigende Komponente des Gasgemisches chemisch bindet, dadurch gekennzeichnet, daß die erste Schicht (4) auf einer zumindest die gasempfindlichen Bereiche des Sensorelements (3) abdeckenden, porösen, elektrisch isolierenden zweiten Schicht (34) angeordnet ist.

2. Gassensor nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die erste und /oder die zweite Schicht (4, 34) mit einem Katalysator versehen sind.

3. Gassensor nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß die zweite Schicht (34) aus Al₂O₃, MgO oder SiO₂ besteht.

4. Gassensor nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß das Sensorelement (3) und die erste Schicht (4) aus demselben Material bestehen.

5. Gassensor nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß das Sensorelement (3) aus einem halbleitenden Metalloxid besteht.

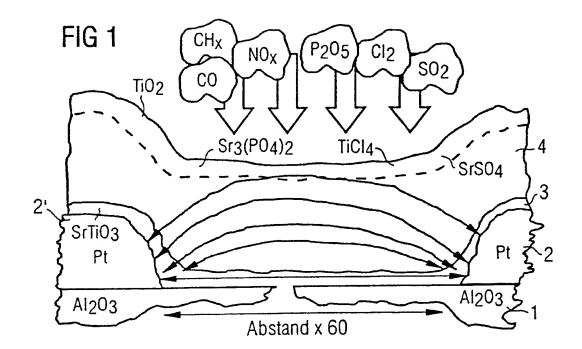
6. Gassensor nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß das Sensorelement (3) aus einem mit einem Donator dotierten Metalloxid besteht.

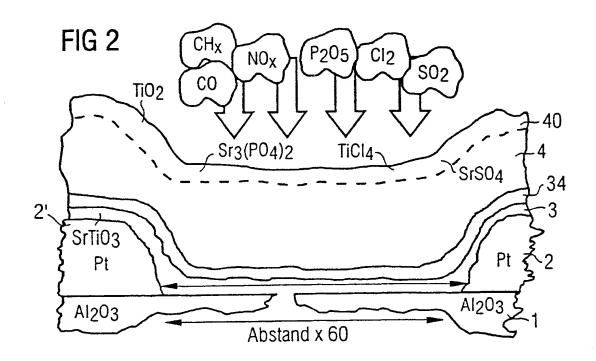
7. Gassensor nach Anspruch 5 oder 6, dadurch gekennzeichnet, daß das Sensorelement (3) aus SrTiO₃, BaTiO₃, CaTiO₃, CeO₂, TiO₂, Ga₂O₃, WO₃, AlVO₄ oder FeVO₄ besteht.

8. Gassensor nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß die erste Schicht (4) unmittelbar auf der das Sensorelement (3) vollständig abdeckenden zweiten Schicht (34) angeordnet ist

9. Verwendung eines Gassensors nach einem der vorhergehenden Ansprüche zur Messung des Sauerstoffpartialdrucks im Abgas einer Brennkraftmaschine oder zur zylinderselektiven Regelung der Luftzahl λ .

Hierzu 3 Seite(n) Zeichnungen





DE 195 49 147 A1 G 01 N 27/4033. Juli 1997

FIG 3

